

(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES
PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum
Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum
24. Juni 2004 (24.06.2004)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer
WO 2004/052997 A1

(51) Internationale Patentklassifikation⁷: C09B 67/20,
67/22, C09D 11/02

(DE). WEBER, Joachim [DE/DE]; Johannesallee 13,
65929 Frankfurt am Main (DE).

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP2003/013690

(74) Anwälte: HÜTTER, Klaus usw.; Clariant Service GmbH,
Patente, Marken, Lizenzen, Am Unisys-Park 1, 65843
Sulzbach (DE).

(22) Internationales Anmeldedatum:
4. Dezember 2003 (04.12.2003)

(81) Bestimmungsstaaten (national): CN, JP, KR, US.

(25) Einreichungssprache: Deutsch

(84) Bestimmungsstaaten (regional): europäisches Patent (AT,
BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR,
HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR).

(26) Veröffentlichungssprache: Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:
102 57 498.7 10. Dezember 2002 (10.12.2002) DE

Veröffentlicht:

- mit internationalem Recherchenbericht
- vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche geltenden
Frist; Veröffentlichung wird wiederholt, falls Änderungen
eintreffen

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von
US): CLARIANT GMBH [DE/DE]; Brüningsstrasse 50,
65929 Frankfurt am Main (DE).

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Ab-
kürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Co-
des and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der
PCT-Gazette verwiesen.

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): BRYCHCY, Klaus
[DE/DE]; Graebestrasse 7, 60488 Frankfurt am Main

(54) Title: PHTHALOCYANINE PIGMENT PREPARATIONS

(54) Bezeichnung: PHTHALOCYANINPIGMENTZUBEREITUNGEN

(57) Abstract: The invention relates to a copper phthalocyanine pigment preparation containing a copper phthalocyanine pigment and at least one pigment dispersant from the group of copper phthalocyanine sulfonic acids and copper phthalocyanine sulfonic acid salts. The inventive pigment preparation is characterized by a) a maximum dynamic viscosity of 180 mPas and/or a maximum thixotropy of 800 Pa/s, the dynamic viscosity and the thixotropy being determined by means of a rotary viscometer at a temperature of 23°C in a pigment dispersion comprising 28 percent by weight of the (dry) copper phthalocyanine pigment preparation, 9 percent by weight of nitrocellulose (according to ISO 14446, standard 27A), 62.3 percent by weight of ethanol, and 0.7 percent by weight of ethyl acetate; and b) a color intensity that is so high that a printing ink consisting of an ethanol/nitrocellulose gravure varnish (containing 75 to 85 percent by weight of ethanol and 9 to 11 percent by weight of nitrocellulose according to ISO 14446, standard 27A and 30A at a ratio of 2 to 7.5) and a maximum amount of (dry) copper phthalocyanine pigment preparation of 6.6 percent by weight relative to the total weight of the printing ink, reaches the 1/3 standard depth of shade according to DIN 53235 of the corresponding tone.

(57) Zusammenfassung: Die Erfindung betrifft eine Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung, enthaltend ein Kupferphthalocyanin-pigment und mindestens einen Pigmentdispersator aus der Gruppe der Kupferphthalocyaninsulfonsäuren und Kupferphthalocyaninsulfonsäuresalze, gekennzeichnet durch a) eine dynamische Viskosität von höchstens 180 mPas, und/oder durch eine Thixotropie von höchstens 800 Pa/s, wobei die dynamische Viskosität und die Thixotropie mit einem Rotationsviskosimeter bei einer Temperatur von 23°C in einer Pigmentdispersion, bestehend aus 28 Gew.-% der Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung (trocken), 9 Gew.-% Nitrocellulose (nach ISO 14 446, Norm 27A), 62,3 Gew.-% Ethanol und 0,7 Gew.-% Ethylacetat, bestimmt wird, und gekennzeichnet durch; b) eine Farbstärke, die so hoch ist, dass eine Druckfarbe, bestehend aus einem Ethanol/Nitrocellulose-Tiefdruckfirnis (enthaltend 75 bis 85 Gew.-% Ethanol und 9 bis 11 Gew.-% Nitrocellulose nach ISO 14 446, Norm 27A und 30A im Verhältnis 2 zu 7,5) und einem Gehalt an Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung (trocken), bezogen auf das Gesamtgewicht der Druckfarbe, von höchstens 6,6 Gew.-% die 1/3Standardfarbtiefe nach DIN 53235 des entsprechenden Farbtones erreicht.

WO 2004/052997 A1

Beschreibung

Phthalocyaninpigmentzubereitungen

- 5 Die Erfindung betrifft neue Pigmentzubereitungen auf Basis eines Kupferphthalocyaninpigments und ihre Verwendung zum Färben von hochmolekularen Materialien.

10 Beim Einsatz von Pigmenten zum Herstellen von Druckfarbensystemen werden hohe Anforderungen an die anwendungstechnischen Eigenschaften der Pigmente gestellt, wie leichte Dispergierbarkeit, anwendungsgerechte Fließfähigkeit der Druckfarben, hohe Transparenz, Glanz, Farbstärke und Reinheit des Farbtons. Außerdem ist eine möglichst universelle Einsetzbarkeit zum Färben von anderen hochmolekularen Systemen, wie beispielsweise von Lacken oder Kunststoffen
15 wünschenswert. Hier kommen teilweise auch an Druckfarben gestellte Anforderungen hinzu, wie beispielsweise hohe Echtheiten wie Ausblutechtheit, Überlackierbarkeit, Lösemittellechtheit, Licht- und Wetterechtheiten. Sowohl bei Druckfarben als auch bei Lacken wird die Einsetzbarkeit sowohl in wasser- als auch in lösemittelbasierenden Systemen gewünscht. Bei Lackierungen sind neben
20 hochtransparenten Pigmenten, besonders für Metalliceinfärbungen, auch deckende Pigmente gefordert. Im Falle von Lacken ist die Möglichkeit gewünscht, hochpigmentierte Lackkonzentrate (Millbase) mit dennoch niedriger Viskosität herstellen zu können, ebenso geht der Trend bei den Anreibeformulierungen von Druckfarben hin zu hohen Pigmentierungskonzentrationen.

25 Die Synthese der Phthalocyanine ist seit langem bekannt. Die bei der Synthese grobkristallin anfallenden Phthalocyanine, im folgenden Rohpigmente genannt, können ohne Zerkleinerung wegen ihrer ungenügenden anwendungstechnischen Eigenschaften nicht zum Färben von hochmolekularen Materialien verwendet
30 werden.

Es sind verschiedene Verfahren vorgeschlagen worden, wie ein Phthalocyaninpigment hergestellt werden kann. Prinzipiell müssen dazu die

- grobkristallinen Rohpigmente zerkleinert werden, beispielsweise durch Acidpasting, Acidswelling, Trocken- oder Nassmahlung. Die erhaltenen Produkte, im folgenden Präpigmente genannt, sind meist von schlechter Kristallqualität, sind agglomeriert und zeigen noch nicht die gewünschten anwendungstechnischen
- 5 Eigenschaften. Zum Erzielen optimaler Anwendbarkeit wird eine Nachbehandlung, im allgemeinen als Finish bezeichnet, durchgeführt, beispielsweise in Lösemitteln und unter Zusatz oberflächenaktiver Mittel. Dabei wird zur Verbesserung der anwendungstechnischen Eigenschaften auch die Herstellung von Pigmentzubereitungen durch Einsatz von mit Sulfonsäuregruppen substituierten
- 10 Phthalocyaninen vorgeschlagen.

Die DE 27 20 464 offenbart ein Verfahren, bei dem ein Phthalocyaninpigment einer Lösemittelbehandlung in Gegenwart eines Phthalocyaninsulfonsäuresalzes unterzogen wird.

15

Die EP 761 770 offenbart ein Verfahren zur Herstellung von Phthalocyaninpigmenten, bei dem das Phthalocyaninsulfonsäuresalz nach dem Finish in wässriger Suspension zugegeben wird.

- 20 Die nach diesen Verfahren hergestellten Pigmente genügen nicht immer allen oben beschriebenen Anforderungen. Insbesondere bestand ein Bedarf an hochpigmentierten kupferphthalocyaninhaltigen Druckfarben mit niedriger Viskosität bei gleichzeitig hoher Transparenz, hoher Farbstärke und hohem Glanz.

- 25 Gegenstand der Erfindung sind Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitungen, enthaltend ein Kupferphthalocyaninpigment und mindestens einen Pigmentdispergator aus der Gruppe der Kupferphthalocyaninsulfonsäuren und Kupferphthalocyaninsulfonsäuresalze, gekennzeichnet durch

- a) eine dynamische Viskosität von höchstens 180 mPas, vorzugsweise von
- 30 höchstens 165 mPas, insbesondere von höchstens 150 mPas, und/oder durch eine Thixotropie von höchstens 800 Pa/s, vorzugsweise von höchstens 600 Pa/s, insbesondere von höchstens 450 Pa/s, wobei die dynamische Viskosität und die Thixotropie mit einem Rotationsviskosimeter

bei einer Temperatur von 23°C in einer Pigmentdispersion, bestehend aus 28 Gew.-% der Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung (trocken), 9 Gew.-% Nitrocellulose (nach ISO 14 446, Norm 27A), 62,3 Gew.-% Ethanol und 0,7 Gew.-% Ethylacetat, bestimmt wird,

5 und gekennzeichnet durch

- b) eine Farbstärke, die so hoch ist, dass eine Druckfarbe, bestehend aus einem Ethanol/Nitrocellulose-Tiefdruckfirnis (enthaltend 75 bis 85 Gew.-% Ethanol und 9 bis 11 Gew.-% Nitrocellulose nach ISO 14 446, Norm 27A und 30A im Verhältnis 2 zu 7,5) und einem Gehalt an Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung (trocken), bezogen auf das Gesamtgewicht der Druckfarbe, von höchstens 6,6 Gew.-%, vorzugsweise höchstens 6,5 Gew.-% und insbesondere höchstens 6,4 Gew.-%, die 1/3-Standardfarbtiefe nach DIN 53235 des entsprechenden Farbtönen erreicht.

- 15 Unter entsprechendem Farbton wird der Farbton verstanden, dessen Bunttonwinkel am nächsten dem Bunttonwinkel der erfindungsgemäßen Pigmentzubereitung liegt.

Die vorstehend erwähnte zur Bestimmung der Viskosität, Thixotropie und 1/3 Standardfarbtiefe verwendete Pigmentdispersion, bestehend aus erfindungsgemäßer Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung und Ethanol-Nitrocellulose-Tiefdruckfirnis, wurde zur Erreichung einer ausreichenden Dispergierung für 45 Minuten bei einer Temperatur von 20°C bis höchstens 40°C mit Hilfe eines Dispersers mit ellipsenförmigen Schüttelbewegungen dispergiert.

25

Die Druckfarbe zur Bestimmung der 1/3 Standardfarbtiefe wird beispielsweise mit Hilfe einer Tiefdruckprobedruckmaschine und einem entsprechenden Klischee mit 70 % Flächendeckung und einer Farbübertragung von 11,8 ml/m² und einem einseitig gestrichenen Papier für Verpackungen (80g/m²) verdruckt.

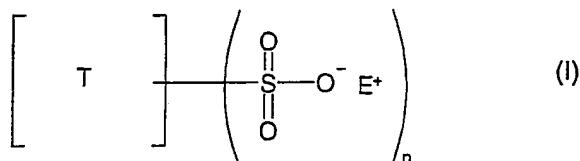
30

Eine dynamische Viskosität von 0,0 mPas ist in der Praxis nicht zu erreichen, die Mindestviskosität ist daher üblicherweise größer als 0,1 mPas. Die Thixotropiewerte sollten möglichst klein, idealerweise gleich Null Pa/s sein.

Die Kupferphthalocyanine in den erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen liegen überwiegend in der beta Phase vor. Sie können geringe Chlorgehalte haben, diese dürfen jedoch nicht zu hoch sein, da sonst die alpha-Phase dominiert.

5

Die erfindungsgemäß eingesetzten Pigmentdispergatoren entsprechen vorzugsweise der allgemeinen Formel (I),



worin

- 10 T einen Kupferphthalocyaninrest darstellt, der mit 1 bis 4 Chloratomen substituiert oder vorzugsweise chlorfrei ist;
- n eine Zahl von 1 bis 4 darstellt;
- E⁺ H⁺ oder das Äquivalent M^{s+}/s eines Metallkations M^{s+}, vorzugsweise aus der 1. bis 5. Hauptgruppe oder aus der 1. oder 2. oder der 4. bis 8. Nebengruppe des Periodensystems der chemischen Elemente bezeichnet, wobei s eine der Zahlen 1, 2 oder 3 ist, wie beispielsweise Li¹⁺, Na¹⁺, K¹⁺, Mg²⁺, Ca²⁺, Sr²⁺, Ba²⁺, Mn²⁺, Cu²⁺, Ni²⁺, Co²⁺, Zn²⁺, Fe²⁺, Al³⁺, Cr³⁺ oder Fe³⁺

bedeutet.

20

Von besonderem Interesse sind Pigmentdispergatoren der Formel (I), worin T einen unchlorierten Kupferphthalocyaninrest darstellt.

Von Interesse sind Pigmentdispergatoren der Formel (I) mit n gleich 1, 2 oder 3,

25 insbesondere 1 oder 2.

Von besonderen Interesse sind weiterhin Pigmentdispergatoren der Formel (I), bei denen E⁺ die Bedeutung H⁺ hat; oder wobei im Falle des Äquivalents M^{s+}/s das Metallkation M^{s+} die Bedeutung Na⁺, K⁺, Ca²⁺, Mg²⁺, Sr²⁺, Ba²⁺, Mn²⁺ oder Al³⁺ hat,

30 insbesondere H⁺ und Na⁺.

Die Pigmentdispergatoren sind zweckmäßigerweise in einer Gesamtmenge von 0,1 bis 25 Gew.-%, vorzugsweise 0,5 bis 20 Gew.-%, insbesondere 1 bis 17,5 Gew.-%, bezogen auf das Gewicht des Kupferphthalocyaninpigments, enthalten.

5

- Die erfindungsgemäßen Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitungen können hergestellt werden, indem ein Kupferphthalocyanin-Rohpigment durch ein Verfahren aus der Gruppe Trockenmahlung und Salzknetung unter Bildung eines Präpigments feinverteilt wird und dann das Präpigment einer Finish-Behandlung, in einer Mischung aus Wasser und einem organischen Lösemittel bei alkalischem pH, bei erhöhter Temperatur und in Gegenwart mindestens eines Pigmentdispergators aus der Gruppe der Kupferphthalocyaninsulfonsäuren und Kupferphthalocyaninsulfonsäuresalze unterzogen wird.
- 15 Die Kupferphthalocyaninsulfonsäuresalze können in situ hergestellt werden, beispielsweise durch Zugabe der Kupferphthalocyaninsulfonsäuren und der das salzbildende Gegenion enthaltenden Substanz zu einer Suspension des Präpigments. Sie können auch separat hergestellt werden, beispielsweise durch Vereinigen der zugrunde liegenden Kupferphthalocyaninsulfonsäure mit der das salzbildende Gegenion enthaltenden Substanz, in wässrigem oder organischem Lösemittel, gegebenenfalls mit Isolation. Sie können auch bereits während der Herstellung der zugrundeliegenden sauren Pigmentdispergatoren gebildet werden. Die Zugabe der freien Säuren der Pigmentdispergatoren und der die salzbildenden Gegenionen enthaltenden Substanzen kann auch zu unterschiedlichen
- 20
- 25 Zeitpunkten im Verfahren erfolgen.

- Die erfindungsgemäß eingesetzten Pigmentdispergatoren können an irgendeiner Stufe des Verfahrens eingesetzt werden mit der Maßgabe, dass die Zugabe vor dem Finish geschieht. Werden sie erst während des Finishs zugesetzt, müssen sie mindestens 5 Minuten während des Finishs anwesend sein. Sie können daher auch bereits zur Synthese des Kupferphthalocyanin-Rohpigments zugesetzt oder bei der Synthese des Rohpigments gleichzeitig gebildet werden. Auch eine
- 30

Zugabe vor der Mahlung oder der Salzknetung ist denkbar. Bevorzugt werden sie unmittelbar vor dem Finish zugesetzt.

Nach dem Finish kann der pH wieder gesenkt werden. Beispielsweise kann die Bildung von Salzen bei einem sauren pH, beispielsweise bei pH 3 bis 6 begünstigt sein.

Das direkt nach der Synthese vorliegende Kupferphthalocyanin-Rohpigment enthält meist noch bis zu ca. 35 Gew.-% bei der Synthese entstandener Salze. Gewöhnlicherweise werden diese aus der Synthese stammenden Salze durch einen alkalischen und/oder sauren wässrigen Auszug entfernt. Im erfindungsgemäßen Verfahren kann sowohl das synthesesalzhaltige als auch das vom Synthesesalz gereinigte Rohpigment eingesetzt werden.

Die Trockenmahlung erfolgt mit oder ohne Mahlhilfsmittel. Als Mahlhilfsmittel kommen Alkalimetall- oder Erdalkalimetallsalze von anorganischen Säuren, beispielsweise Salzsäure oder Schwefelsäure, oder von organischen Säuren mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen, beispielsweise Ameisensäure und Essigsäure, in Frage. Bevorzugte Salze sind Natriumformiat, Natriumacetat, Calciumacetat, Natriumchlorid, Kaliumchlorid, Calciumchlorid, Natriumsulfat, Aluminiumsulfat oder Mischungen dieser Salze. Die Mahlhilfsmittel können in beliebiger Menge eingesetzt werden, beispielsweise in bis zur 5-fachen Menge, bezogen auf das Gewicht des Rohpigments. Auch größere Mengen können eingesetzt werden, sind jedoch unwirtschaftlich.

Bei der Trockenmahlung können organische Flüssigkeiten in solchen Mengen, z.B. bis zu 15 Gew.-%, vorzugsweise bis zu 10 Gew.-%, bezogen auf Mahlgut, zum Einsatz kommen, dass das Mahlgut noch eine rieselfähige Konsistenz beibehält. Beispiele für solche Flüssigkeiten sind Alkohole mit 1 bis 10 C-Atomen, wie beispielsweise Methanol, Ethanol, n-Propanol, Isopropanol, Butanole, wie n-Butanol, iso-Butanol, tert.-Butanol, Pentanole, wie n-Pentanol, 2-Methyl-2-butanol, Hexanole, wie 2-Methyl-2-pentanol, 3-Methyl-3-pentanol, 2-Methyl-2-hexanol, 3-Ethyl-3-pentanol, Octanole, wie 2,4,4-Trimethyl-2-pentanol, Cyclohexanol; oder Glykole, wie Ethylenglykol, Di-, Tri- oder Tetraethylenglykol, Propylenglykol, Di-, Tri- oder Tetrapropylenglykol, Sorbitol oder Glycerin;

- Polyglykole, wie Polyethylen- oder Polypropylenglykole; Ether, wie Methylisobutylether, Tetrahydrofuran, Dimethoxyethan oder Dioxan; Glykoether, wie Monoalkylether des Ethylen- oder Propylenglykols oder Diethylenglykolmonoalkylether, wobei Alkyl für Methyl, Ethyl, Propyl, und Butyl stehen kann, 5 beispielsweise Butylglykole oder Methoxybutanol; Polyethylenglykolmonomethylether, insbesondere solche mit einer mittleren molaren Masse von 350 bis 550 g/mol, und Polyethylenglykoldimethylether, insbesondere solche mit einer mittleren molaren Masse von 250 bis 500 g/mol; Ketone, wie Aceton, Diethylketon, Methylisobutylketon, Methylethylketon oder 10 Cyclohexanon; eine mono-, bis oder tris-Hydroxy-C₂-C₁₂-alkan-Verbindung, die 1 oder 2 Ketogruppen enthält und bei der eine oder mehr Hydroxylgruppen mit einem C₁-C₈-Alkylrest verethert oder mit einem C₁-C₈-Alkylcarbonylrest verestert sein kann; aliphatische Säureamide, wie Formamid, Dimethylformamid, N-Methylacetamid oder N,N-Dimethylacetamid; Harnstoffderivate, wie 15 Tetramethylharnstoff; oder cyclische Carbonsäureamide, wie N-Methylpyrrolidon, Valero- oder Caprolactam; Ester, wie Carbonsäure-C₁-C₆-alkylester, wie Ameisensäurebutylester, Essigsäureethylester oder Propionsäurepropylester; oder Carbonsäure-C₁-C₆-glykolester; oder Glykoetheracetate, wie 1-Methoxy-2-propylacetat; oder Phthalsäuredi- oder Benzoessäurealkylester, wie Benzoessäure- 20 C₁-C₄-alkylester oder C₁-C₁₂-Alkylphthalsäurediester; cyclische Ester, wie Caprolacton; Nitrile, wie Acetonitril, aliphatische oder aromatische Amine, wie beispielsweise Dimethylanilin oder Diethylanilin; gegebenenfalls halogenierte aliphatische Kohlenwasserstoffe oder aromatische Kohlenwasserstoffe wie Benzin, Pinen, Tetrachlorkohlenstoff, Tri- oder Tetrachlorethylen, 25 Tetrachlorethane, Benzol oder durch Alkyl, Alkoxy, Nitro, Cyano oder Halogen substituiertes Benzol, beispielsweise Toluol, Xylol, Ethylbenzol, Anisol, Nitrobenzol, Chlorbenzol, Dichlorbenzole, Trichlorbenzole, Benzonitril oder Brombenzol; oder andere substituierte Aromaten, wie Phenole, Aminophenole, Kresole, Nitrophenole, Phenoxyethanol oder 2-Phenylethanol; aromatische 30 Heterocyclen, wie Pyridin, Morpholin, Picolin oder Chinolin; 1,3-Dimethyl-2-imidazolidinon; Sulfone und Sulfoxide, wie Dimethylsulfoxid und Sulfolan; sowie Mischungen dieser organischen Flüssigkeiten. Bevorzugt werden solche eingesetzt, die kristallisierende und/oder Phasen-bestimmende Eigenschaften

haben. Bevorzugt werden Glykole und Glykoether, wie Ethylenglykol, Diethylenglykol oder Butylglykol, Amine, wie beispielsweise Anilin, Diethylanilin, Dimethylanilin, n-Butylamin, o-Toluidin oder Talgfettpropylendiamin, Diacetonalkohol, Dimethylformamid, N-Methylpyrrolidon, Triethanolamin, Toluol, Xylol, Cumen, Mesitylen oder Octylbenzol verwendet.

Bei der Trockenmahlung können des weiteren auch Säuren in solchen Mengen, z.B. bis zu 15 Gew.-%, bevorzugt bis zu 10 Gew.-%, bezogen auf Mahlgut, zum Einsatz kommen, dass das Mahlgut seine rieselfähige Konsistenz behält. Es können die aus der Literatur bekannten Säuren eingesetzt werden, beispielsweise die in der DE 28 51 752 oder in der EP 780 446 angeführten Säuren. Bevorzugt wird Phosphorsäure, Ameisensäure, Essigsäure, Methansulfonsäure, Dodecylbenzolsulfonsäure und insbesondere Schwefelsäure eingesetzt.

Die Trockenmahlung kann in bekannter Weise auf diskontinuierlichen oder kontinuierlichen Roll- oder Schwingmühlen erfolgen. Als Mahlkörper kommen alle in der Literatur bekannten in Betracht, beispielsweise Kugeln, Zylinder oder Stangen und als Materialien Stahl, Porzellan, Steatit, Oxide, wie z.B. Aluminiumoxid oder gegebenenfalls stabilisiertes Zirkonoxid, Mischoxide, wie z.B. Zirkonmischoxid, oder Glas, wie z.B. Quarzglas. Die Mahlung kann bei Temperaturen bis zu 200°C stattfinden, gewöhnlicherweise werden jedoch Temperaturen unter 100°C angewendet. Die Verweilzeit in der Mühle richtet sich nach der gewünschten Anforderung und nach der Qualität des eingesetzten Rohpigments und hängt außerdem erheblich vom Mahlaggregat und von Form und Material der eingesetzten Mahlkörper ab. Sie kann beispielsweise bei Schwingmahlung zwischen 15 Minuten und 25 Stunden, zweckmäßigerweise zwischen 30 Minuten und 15 Stunden, vorzugsweise zwischen 30 Minuten und 9 Stunden, bei Rollmahlung zwischen 5 und 100 Stunden, zweckmäßigerweise zwischen 8 und 50 Stunden, bevorzugt zwischen 10 und 30 Stunden, betragen.

Wenn Mahlhilfsmittel, organische Flüssigkeiten oder Säuren bei der Trockenmahlung eingesetzt wurden, können diese vor der Lösemittelbehandlung

- entfernt werden. Dies empfiehlt sich besonders bei Einsatz größerer Mengen an Mahlhilfsmitteln. Dazu wird das Mahlgut mit Wasser zu einer wässrigen Suspension angerührt, die Zusatzstoffe gelöst und durch Filtration vom Präpigment getrennt. Bewährt hat sich bei dieser Behandlung das Einstellen eines
- 5 sauren pH durch Zugabe von Säure, beispielsweise Salzsäure oder Schwefelsäure. Es kann auch ein alkalischer pH gewählt werden, z.B. um eine eingesetzte Säure zu lösen. Es kann auf eine Entfernung auch verzichtet werden, besonders bei Einsatz geringer Mengen Mahlhilfsmittel, organischer Flüssigkeiten oder Säuren. Diese können auch durch das beim Finish eingesetzte Wasser
- 10 gelöst werden bzw. durch eine entsprechende Menge Base neutralisiert werden.

- Die Salzknetung kann in einer aus der Literatur bekannten Art und Weise erfolgen. Dazu wird das Rohpigment mit einer organischen Flüssigkeit und mit Salz in Form einer knetbaren, hochviskosen Paste geknetet. Als Salze und als organische
- 15 Flüssigkeiten können die gleichen wie die bei der Trockenmahlung erwähnten eingesetzt werden. Die Temperatur bei der Knetung soll über dem Schmelzpunkt und unter dem Siedepunkt der organischen Flüssigkeit liegen.
- Auch bei der Salzknetung können die oben erwähnten Säuren eingesetzt werden. Als Knetter kommen die bekannten kontinuierlichen und diskontinuierlichen Knetter
- 20 in Betracht, bevorzugt werden zweiarmige diskontinuierliche Knetter eingesetzt. Bei der Salzknetung werden meist größere Mengen Salz und organische Flüssigkeit eingesetzt, so dass deren Entfernung vor dem Finish durch beispielsweise einen wässrigen Auszug bei saurem pH üblich ist.

- 25 Das bevorzugte Feinverteilungsverfahren ist die Trockenmahlung.

- Das durch das gewählte Feinverteilungsverfahren gebildete Präpigment kann in trockener Form oder als Presskuchen beim Finish eingesetzt werden, bevorzugt wird es als wässrig-feuchter Presskuchen eingesetzt.

30

Das zum Finish eingesetzte Lösemittelsystem besteht aus Wasser, organischem Lösemittel und einer zum Einstellen eines alkalischen pH erforderlichen Menge einer Base.

Als organisches Lösemittel kommen in Frage: Alkohole mit 1 bis 10 C-Atomen, wie beispielsweise Methanol, Ethanol, n-Propanol, Isopropanol, Butanole, wie n-Butanol, iso-Butanol, tert.-Butanol, Pentanole, wie n-Pentanol, 2-Methyl-2-butanol, Hexanole, wie 2-Methyl-2-pentanol, 3-Methyl-3-pentanol, 2-Methyl-2-

5 hexanol, 3-Ethyl-3-pentanol, Octanole, wie 2,4,4-Trimethyl-2-pentanol, Cyclohexanol; oder Glykole, wie Ethylenglykol, Diethylenglykol, Propylenglykol, Dipropylenglykol, Sorbitol oder Glycerin; Polyglykole, wie Polyethylen- oder Polypropylenglykole; Ether, wie Methylisobutylether, Tetrahydrofuran, Dimethoxyethan oder Dioxan; Glykolether, wie Monoalkylether des Ethylen- oder

10 Propylenglykols oder Diethylenglykol-monoalkylether, wobei Alkyl für Methyl, Ethyl, Propyl, und Butyl stehen kann, beispielsweise Butylglykole oder Methoxybutanol; Polyethylenglykolmonomethylether, insbesondere solche mit einer mittleren molaren Masse von 350 bis 550 g/mol, und Polyethylenglykoldimethylether, insbesondere solche mit einer mittleren molaren

15 Masse von 250 bis 500 g/mol; Ketone, wie Aceton, Diethylketon, Methylisobutylketon, Methylethylketon, Methylisobutylketon oder Cyclohexanon; eine mono-, bis oder tris-Hydroxy-C₂-C₁₂-alkan-Verbindung, die 1 oder 2 Ketogruppen enthält und bei der eine oder mehr Hydroxylgruppen mit einem C₁-C₈-Alkylrest verethert oder mit einem C₁-C₈-Alkylcarbonylrest verestert sein

20 kann; aliphatische Säureamide, wie Formamid, Dimethylformamid, N-Methylacetamid oder N,N-Dimethylacetamid; Harnstoffderivate, wie Tetramethylharnstoff; oder cyclische Carbonsäureamide, wie N-Methylpyrrolidon, Valero- oder Caprolactam; Nitrile, wie Acetonitril, aliphatische oder aromatische Amine, wie beispielsweise n-Butylamin, gegebenenfalls halogenierte aliphatische

25 Kohlenwasserstoffe oder aromatische Kohlenwasserstoffe wie Cyclohexan, Methylcyclohexan, Methylenchlorid, Tetrachlorkohlenstoff, Di-, Tri- oder Tetrachlorethylen, Di- oder Tetrachlorethane oder wie Benzol oder durch Alkyl, Alkoxy, Nitro, Cyano oder Halogen substituiertes Benzol, beispielsweise Toluol, Xylole, Mesitylen, Ethylbenzol, Anisol, Nitrobenzol, Chlorbenzol, Dichlorbenzole,

30 Trichlorbenzole, Benzonitril oder Brombenzol; oder andere substituierte Aromaten, wie Phenole, Kresole, Nitrophenole, wie beispielsweise o-Nitrophenol, Phenoxyethanol oder 2-Phenylethanol; aromatische Heterocyclen, wie Pyridin, Morpholin, Picolin oder Chinolin; 1,3-Dimethyl-2-imidazolidinon; Sulfone und

Sulfoxide, wie Dimethylsulfoxid und Sulfolan; sowie Mischungen dieser organischen Lösemittel.

Bevorzugt werden solche Lösemittel eingesetzt, die kristallisierende und/oder Phasen-bestimmende Eigenschaften haben.

- 5 Bevorzugte Lösemittel sind C₁-C₆-Alkohole, insbesondere Methanol, Ethanol, n- und Isopropanol, Isobutanol, n- und tert.-Butanol und tert.-Amylalkohol; C₃-C₆-Ketone, insbesondere Aceton, Methylethylketon oder Diethylketon; Tetrahydrofuran, Dioxan, Ethylenglykol, Diethylenglykol oder Ethylenglykol-C₃-C₅-alkylether, insbesondere 2-Methoxyethanol, 2-Ethoxyethanol, Butylglykol, Toluol,
- 10 Xylol, Ethylbenzol, Chlorbenzol, o-Dichlorbenzol, Nitrobenzol, Cyclohexan, Diacetonalkohol oder Methylcyclohexan.

- Um einen alkalischen pH einzustellen, werden als Basen bevorzugt Alkali- und/oder Erdalkalihydroxide, ggf. in Form ihrer wässrigen Lösungen, wie Natrium-
- 15 oder Kaliumhydroxid verwendet. Denkbar sind auch stickstoffhaltige Basen, wie z.B. Ammoniak oder Methylamin.

- Um den gewünschten Effekt zu erzielen, ist ein pH von größer oder gleich 9,0 vorteilhaft, bevorzugt pH größer oder gleich 10, insbesondere pH größer oder
- 20 gleich 10,5. Gewöhnlich wird bei einem pH größer oder gleich 11,0 gearbeitet. Die Base kann auch in großen Mengen von bis zu 20 Gew.-%, bevorzugt bis zu 15 Gew.-%, insbesondere bis zu 10 Gew.-%, bezogen auf die Menge an Wasser, eingesetzt werden.

- 25 Das Gewichtsverhältnis Wasser zu organischem Lösemittel beträgt 5 zu 95 bis 95 zu 5, bevorzugt 7,5 zu 92,5 bis 92,5 zu 7,5, insbesondere 10 zu 90 bis 90 zu 10 und besonders bevorzugt 20 zu 80 bis 80 zu 20.

- Die Gesamtmenge Wasser und organisches Lösemittel liegt im Bereich von 0,5 bis 40, bevorzugt von 1 bis 20, insbesondere von 2 bis 15, Gewichtsteilen pro
- 30 Gewichtsteil Pigment.

Das Lösemittelsystem kann ein- oder zweiphasig vorliegen. Bevorzugt werden solche organischen Lösemittel eingesetzt, die mit Wasser nicht vollständig

mischbar sind, und der Finish wird bevorzugt in einem zweiphasigen Lösemittelsystem mit einer wässrigen und einer organischen Phase durchgeführt.

Der Finish im erfindungsgemäßen Verfahren kann bei einer Temperatur von 50 bis
5 250°C, besonders 70 bis 200°C, insbesondere 100 bis 190°C, und zweckmäßigerweise für eine Zeit von 5 Minuten bis 24 Stunden, besonders 5 Minuten bis 18 Stunden, insbesondere 5 Minuten bis 12 Stunden, durchgeführt werden. Bevorzugt wird der Finish bei Siedetemperatur, insbesondere bei
10 Temperaturen oberhalb des Siedepunktes des Lösemittelsystems unter Druck durchgeführt.

Bei organischen Lösemitteln, die durch Wasserdampfdestillation von der wässrigen Phase getrennt werden können, bietet es sich an, diese auf diese Weise vor Isolation der Pigmentzubereitung zu entfernen, besonders wenn eine
15 Wiedergewinnung des eingesetzten Lösemittels gewünscht ist.

Die erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen können mit den üblichen Methoden isoliert werden, beispielsweise durch Filtrieren, Dekantieren oder Zentrifugieren. Lösemittel können auch durch Waschen entfernt werden. Die
20 Pigmentzubereitungen können als vorzugsweise wässrige Presskuchen zum Einsatz kommen, in der Regel handelt es sich jedoch um getrocknete, feste Systeme von rieselfähiger, pulverförmiger Beschaffenheit oder um Granulate.

Bei der Herstellung der Pigmentzubereitungen können Hilfsmittel eingesetzt
25 werden, wie beispielsweise weitere Tenside, weitere nichtpigmentäre und pigmentäre Dispergiermittel, Füllstoffe, Stellmittel, Harze, Wachse, Entschäumer, Antistatika, Antistaubmittel, Extender, Farbmittel zum Nuancieren, Konservierungsmittel, Trocknungsverzögerungsmittel, Additive zur Steuerung der Rheologie, Netzmittel, Antioxidantien, UV-Absorber, Lichtstabilisatoren, oder eine
30 Kombination davon.

Die Hilfsmittel können an beliebiger Stelle des Verfahrens zugegeben werden, beispielsweise bereits vor der Feinverteilung, vor dem Finish oder erst nach dem Finish oder auch durch Mischen in trockenem Zustand.

Als Tenside kommen anionische oder anionaktive, kationische oder kationaktive und nichtionische oder amphotere Substanzen oder Mischungen dieser Mittel in Betracht.

- Als anionaktive Substanzen kommen beispielsweise Fettsäuretauride, Fettsäure-
- 5 N-methyltauride, Fettsäureisethionate, Alkylphenylsulfonate, beispielsweise Dodecylbenzolsulfonsäure, Alkyl-naphthalinsulfonate, Alkylphenolpolyglykoethersulfate, Fettalkoholpolyglykoethersulfate, Fettsäureamid-polyglykoethersulfate, Alkylsulfosuccinamate, Alkenylbernsteinsäurehalbester, Fettalkoholpolyglykoethersulfosuccinate,
- 10 Alkansulfonate, Fettsäureglutamate, Alkylsulfosuccinate, Fettsäuresarkoside; Fettsäuren, beispielsweise Palmitin-, Stearin- und Ölsäure; die Salze dieser anionischen Substanzen und Seifen, beispielsweise Alkalisalze von Fettsäuren, Naphthensäuren und Harzsäuren, beispielsweise Abietinsäure, alkalilösliche Harze, beispielsweise kolophoniummodifizierte Maleinatharze und
- 15 Kondensationsprodukte auf Basis von Cyanurchlorid, Taurin, N,N'-Diethylaminopropylamin und p-Phenylendiamin in Betracht. Bevorzugt sind Harzseifen, d.h. Alkalisalze von Harzsäuren.

- Als kationaktive Substanzen kommen beispielsweise quaternäre Ammoniumsalze, Fettaminoxalkylate, Polyoxyalkylenamine, oxalkylierte Polyamine,
- 20 Fettaminpolyglykoether, primäre, sekundäre oder tertiäre Amine, beispielsweise Alkyl-, Cycloalkyl oder cyclisierte Alkylamine, insbesondere Fettamine, von Fettaminen oder Fettalkoholen abgeleitete Di- und Polyamine und deren Oxalkylate, von Fettsäuren abgeleitete Imidazoline, Polyaminoamido- oder Polyaminoverbindungen oder -harze mit einem Aminindex zwischen 100 und
- 25 800 mg KOH pro g der Polyaminoamido- oder Polyaminoverbindung, und Salze dieser kationenaktiven Substanzen, wie beispielsweise Acetate oder Chloride, in Betracht.

- Als nichtionogene und amphotere Substanzen kommen beispielsweise Fettaminocarboxyglycinate, Aminoxide, Fettalkoholpolyglykoether,
- 30 Fettsäurepolyglykoester, Betaine, wie Fettsäureamid-N-propyl-betaine, Phosphorsäureester von aliphatischen und aromatischen Alkoholen, Fettalkoholen oder Fettalkoholpolyglykoethern, Fettsäureamidethoxylate, Fettalkohol-alkylenoxid-Addukte und Alkylphenolpolyglykoether in Betracht.

Es ist auch möglich, den Finish in einer Emulsion aus Wasser, Tensid und organischem Lösemittel durchzuführen.

Mit nichtpigmentären Dispergiernitteln sind Substanzen gemeint, die strukturell nicht von organischen Pigmenten abgeleitet sind. Sie werden als Dispergiernittel entweder bereits bei der Herstellung von Pigmenten, oft aber auch bei der Einarbeitung der Pigmente in die zu färbenden Anwendungsmedien, beispielsweise bei der Herstellung von Lacken oder Druckfarben durch Dispergierung der Pigmente in den entsprechenden Bindemitteln, zugegeben. Es können polymere Substanzen sein, beispielsweise Polyolefine, Polyester, Polyether, Polyamide, Polyimine, Polyacrylate, Polyisocyanate, Blockcopolymere daraus, Copolymere aus den entsprechenden Monomeren oder Polymere einer Klasse, die mit wenigen Monomeren einer anderen Klasse modifiziert sind. Diese polymeren Substanzen tragen polare Ankergruppen wie beispielsweise Hydroxy-, Amino-, Imino- und Ammoniumgruppen, Carbonsäure- und Carboxylatgruppen, Sulfonsäure- und Sulfonatgruppen oder Phosphonsäure- und Phosphonatgruppen, und können auch mit aromatischen, nicht pigmentären Substanzen modifiziert sein. Nichtpigmentäre Dispergiernittel können des weiteren auch chemisch mit funktionellen Gruppen modifizierte aromatische, nicht von organischen Pigmenten abgeleitete Substanzen sein. Derartige nichtpigmentäre Dispergiernittel sind dem Fachmann bekannt und zum Teil im Handel erhältlich (z.B. Solsperse®, Avecia; Disperbyk®, Byk-Chemie, Efka®, Efka). Es sollen im Folgenden stellvertretend einige Typen genannt werden, zum Einsatz können jedoch prinzipiell beliebige andere, beschriebene Substanzen kommen, beispielsweise Kondensationsprodukte aus Isocyanaten und Alkoholen, Di- oder Polyolen, Aminoalkoholen oder Di- oder Polyaminen, Polymere aus Hydroxycarbonsäuren, Copolymere aus Olefinmonomeren oder Vinylmonomeren und ethylenisch ungesättigten Carbonsäuren und -estern, urethanhaltige Polymere von ethylenisch ungesättigten Monomeren, urethanmodifizierte Polyester, Kondensationsprodukte auf Basis von Cyanurhalogeniden, Nitroxylverbindungen enthaltende Polymere, Polyesteramide, modifizierte Polyamide, modifizierte Acrylpolymere, Dispergiernittel mit kammartiger Struktur aus Polyestern und Acrylpolymeren, Phosphorsäureester, von Triazin abgeleitete Polymere, modifizierte Polyether,

oder von aromatischen, nichtpigmentären Substanzen abgeleitete Dispergiermittel. Dabei werden diese Grundstrukturen vielfach weiter modifiziert, beispielsweise durch chemische Umsetzung mit weiteren, funktionelle Gruppen tragenden Substanzen oder durch Salzbildung.

5

Mit pigmentären Dispergiermitteln sind Pigmentdispergatoren gemeint, die sich von einem organischen Pigment als Grundkörper ableiten und durch chemische Modifizierung dieses Grundkörpers hergestellt werden, beispielsweise

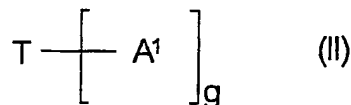
10

saccharinhaltige Pigmentdispergatoren, piperidylhaltige Pigmentdispergatoren, von Naphthalin oder Perylen abgeleitete Pigmentdispergatoren, Pigmentdispergatoren mit funktionellen Gruppen, die über eine Methylengruppe mit dem Pigmentgrundkörper verknüpft sind, mit Polymeren chemisch modifizierte Pigmentgrundkörper, Sulfosäure-, Sulfonamid- oder Sulfosäureestergruppen

15

haltige Pigmentdispergatoren, Ether- oder Thioethergruppen haltige Pigmentdispergatoren, oder Carbonsäure-, Carbonsäureester- oder Carbonamidgruppen haltige Pigmentdispergatoren.

Als weitere Pigmentdispergatoren sind insbesondere solche auf Basis von Kupferphthalocyanin der allgemeinen Formel (II) gemeint,



20

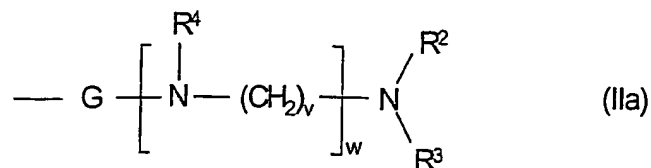
in welcher

T die vorstehend genannte Bedeutung hat,

g eine Zahl von 1 bis 4, insbesondere 1 oder 2, bedeutet, und

25

A¹ eine Gruppe der Formel (IIa)

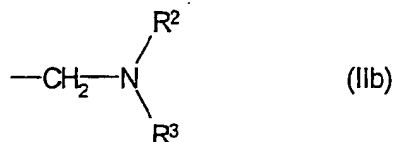


darstellt, worin

- G eine bivalente Gruppe -CO- oder -SO₂- bedeutet,
 R² und R³ unabhängig voneinander ein Wasserstoffatom, eine substituierte
 oder unsubstituierte, oder teil- oder perfluorierte, verzweigte oder
 unverzweigte C₁-C₂₀-Alkylgruppe, eine substituierte oder unsubstituierte
 5 C₅-C₈-Cycloalkylgruppe oder eine substituierte oder unsubstituierte, oder
 teil- oder perfluorierte C₂-C₂₀-Alkenylgruppe darstellen, wobei die
 Substituenten Hydroxy, Phenyl, Cyano, Chlor, Brom, Amino, C₂-C₄-Acyl
 oder C₁-C₄-Alkoxy sein und vorzugsweise 1 bis 4 an der Zahl sein können,
 oder worin
 10 NR²R³ einen gesättigten, ungesättigten oder aromatischen heterocyclischen
 5- bis 7-gliedrigen Ring bildet, der gegebenenfalls 1 oder 2 weitere
 Stickstoff-, Sauerstoff- oder Schwefelatome oder Carbonylgruppen im Ring
 enthält, gegebenenfalls durch 1, 2 oder 3 Reste aus der Gruppe OH, NH₂,
 Phenyl, CN, Cl, Br, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₂-C₄-Acyl und Carbamoyl
 15 substituiert ist, und der gegebenenfalls 1 oder 2 benzoannellierte gesättigte,
 ungesättigte oder aromatische, carbocyclische oder heterocyclische Ringe
 trägt;
 und R² und R³ vorzugsweise Wasserstoff oder C₁-C₄-Alkyl bedeuten,
 R⁴ Wasserstoff, C₁-C₄-Alkyl, vorzugsweise Wasserstoff oder Methyl,
 20 v eine Zahl von 1 bis 6, vorzugsweise 2 oder 3,
 w eine Zahl 0 oder 1, vorzugsweise 1, bedeutet;

oder in welcher

- T die vorstehend genannte Bedeutung hat,
 25 g eine Zahl von 1 bis 6 bedeutet, vorzugsweise 1 bis 4, und
 A¹ eine Aminomethylengruppe der Formel (IIb)

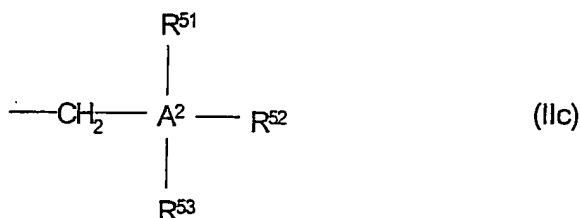


- 30 darstellt, worin

R^2 und R^3 die vorstehend genannten Bedeutungen haben, vorzugsweise Wasserstoff oder C_1 - C_4 -Alkyl,

oder in welcher

- 5 T die vorstehend genannte Bedeutung hat,
 g eine Zahl von 1 bis 4 bedeutet, und
 A¹ eine Gruppe der Formel (IIc)



10

darstellt, worin

- A² einen fünf- oder sechsgliedrigen aromatischen Ring oder einen kondensierten aromatischen Heterocyclus darstellt, welcher 1 bis 3 gleiche oder unterschiedliche Heteroatome aus der Gruppe Stickstoff, Sauerstoff und Schwefel enthält und der Heterocyclus über ein Kohlenstoffatom an die Methylengruppe gebunden ist,
- 15

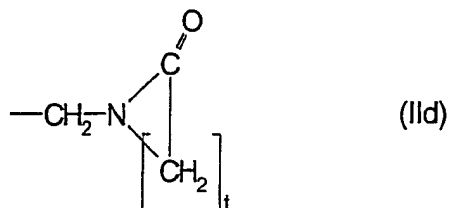
- R⁵¹ und R⁵² gleich oder verschieden sind und ein Wasserstoffatom, eine C_1 - C_4 -Alkyl-, eine C_1 - C_4 -Hydroxyalkyl- oder eine C_2 - C_4 -Alkylengruppe, vorzugsweise Wasserstoff, Methyl, Ethyl oder Hydroxyethyl, oder eine Arylgruppe bedeuten, wobei Aryl für unsubstituiertes oder für mit 1 bis 4 Resten aus der Gruppe C_1 - C_6 -Alkyl, Halogen, vorzugsweise F, Cl oder Br, C_1 - C_6 -Alkoxy, Cyan, CONH₂ und COOR⁵⁴, wobei R⁵⁴ Wasserstoff oder C_1 - C_6 -Alkyl bedeutet, substituiertes Phenyl steht,
- 20

- R⁵¹ und R⁵² gemeinsam mit A² auch einen aliphatischen oder aromatischen Ring, vorzugsweise einen Phenylring, bilden können,
- 25

- R⁵³ ein Wasserstoffatom, eine C_1 - C_4 -Alkyl-, eine C_1 - C_4 -Hydroxyalkyl- oder eine C_2 - C_4 -Alkyenylgruppe bedeutet;

oder in welcher

- T die vorstehend genannte Bedeutung hat,
 g eine Zahl von 1 bis 4 bedeutet, und
 A¹ eine Gruppe der Formel (IId)



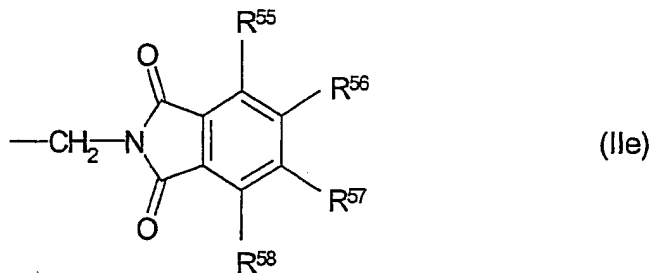
5

darstellt, worin

- t eine Zahl von 3 bis 6, vorzugsweise 3, 4 oder 5 ist;

oder in welcher

- 10 T die vorstehend genannte Bedeutung hat und gegebenenfalls zusätzlich durch 1, 2 oder 3 Sulfonsäuregruppen substituiert sein kann,
 g eine Zahl von 1 bis 4 bedeutet, vorzugsweise 1, 2 oder 3, und
 A¹ eine Phthalimidomethylengruppe der Formel (IIe)



15

darstellt, worin

- R⁵⁵, R⁵⁷ und R⁵⁸ gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, Fluor, Chlor oder Brom, vorzugsweise Wasserstoff, bedeuten

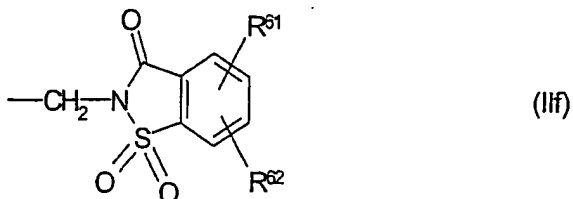
- 20 R⁵⁶ Wasserstoff, Nitro, C₁-C₅-Alkyl, C₁-C₆-Alkoxy, Benzoylamino, Fluor, Chlor oder Brom, vorzugsweise Wasserstoff, bedeutet;

oder in welcher

- T die vorstehend genannte Bedeutung hat,

g eine Zahl von 1 bis 4 bedeutet, und

A¹ eine o-Sulfobenzoesäureimidomethylengruppe der Formel (Ilf)



5

darstellt, worin

R⁶¹ und R⁶² gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, Chlor, Brom,

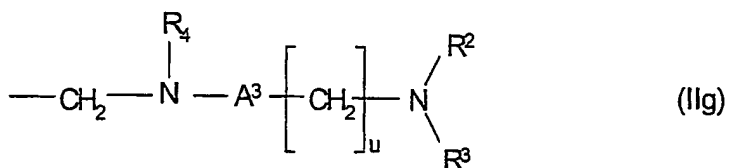
C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Alkoxy oder Nitro, vorzugsweise Wasserstoff, bedeuten;

10 oder in welcher

T die vorstehend genannte Bedeutung hat,

g eine Zahl von 1 bis 4 bedeutet, und

A¹ eine Gruppe der Formel (IIg)



15

darstellt, worin

A³ eine Carbonyl- oder Sulfonylgruppe, vorzugsweise eine Carbonylgruppe, ist,

20 R², R³ und R⁴ die vorstehend genannte Bedeutung haben

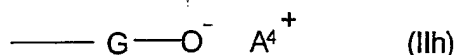
u die Zahl 1 oder 2, vorzugsweise 1, ist;

oder in welcher

T die vorstehend genannte Bedeutung hat,

25 g eine Zahl von 1 bis 4 bedeutet, und

A¹ eine Gruppe der Formel (IIh)

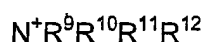


darstellt, worin

G die oben genannte Bedeutung hat, und

- 5 A^{4+} ein Phosphoniumion; oder ein unsubstituiertes oder substituiertes Ammoniumion bedeutet.

Als substituiertes Ammoniumion kommt beispielsweise ein Ion der Formel

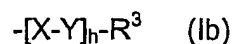


- 10 in Betracht, wobei die Substituenten R^9 , R^{10} , R^{11} und R^{12} gleich oder verschieden sind und Wasserstoff, Phenyl, $(\text{C}_1\text{-C}_4)$ -Alkylen-phenyl, $\text{C}_5\text{-C}_{30}$ -Cycloalkyl, $\text{C}_2\text{-C}_{30}$ -Alkenyl, oder verzweigtes oder unverzweigtes $\text{C}_1\text{-C}_{30}$ -Alkyl bedeuten, wobei der Phenylring, die $(\text{C}_1\text{-C}_4)$ -Alkylen-phenyl-Gruppe, die $\text{C}_5\text{-C}_{30}$ -Cycloalkylgruppe, die $\text{C}_2\text{-C}_{30}$ -Alkenylgruppe und die $\text{C}_1\text{-C}_{30}$ -Alkylgruppe durch ein oder mehrere, z.B. 1, 15 2, 3 oder 4, Substituenten aus der Gruppe Cl, Br, CN, NH_2 , OH, C_6H_5 , mit 1, 2 oder 3 $\text{C}_1\text{-C}_{20}$ -Alkoxyresten substituiertes C_6H_5 , Carbamoyl, Carboxy, $\text{C}_2\text{-C}_4$ -Acyl, $\text{C}_1\text{-C}_8$ -Alkyl, NR^2R^3 , wobei R^2 und R^3 die oben genannte Bedeutung haben, und $\text{C}_1\text{-C}_4$ -Alkoxy, z.B. Methoxy oder Ethoxy, substituiert sein können, oder die Alkylgruppe und die Alkenylgruppe perfluoriert oder teilfluoriert sein können;

20

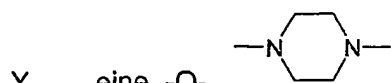
oder

ein Rest der Formel (Ib) bedeuten,



worin

- 25 h eine Zahl von 0 bis 100, vorzugsweise 0 bis 20, besonders bevorzugt 0, 1, 2, 3, 4 oder 5;
- X einen $\text{C}_2\text{-C}_6$ -Alkylenrest, einen $\text{C}_5\text{-C}_7$ -Cycloalkylenrest, oder eine Kombination dieser Reste ist, wobei diese Reste durch 1 bis 4 $\text{C}_1\text{-C}_4$ -Alkylreste, Hydroxyreste, $\text{C}_1\text{-C}_4$ -Alkoxyreste, $(\text{C}_1\text{-C}_4)$ -Hydroxyalkylreste und/oder durch 1 bis 2 weitere $\text{C}_5\text{-C}_7$ -Cycloalkylreste substituiert sein können, oder worin X, wenn $h > 1$ ist, auch eine Kombination der genannten Bedeutungen sein kann;
- 30



oder worin Y, wenn h > 1 ist, auch eine Kombination der genannten Bedeutungen sein kann;

R³ die vorstehend genannte Bedeutung hat;

5

oder

wobei die Substituenten R⁹ und R¹⁰ zusammen mit dem N-Atom des Ammoniumions ein fünf- bis siebengliedriges gesättigtes oder ungesättigtes Ringsystem, das ggf. noch weitere Heteroatome aus der Gruppe O, S und N oder

10 Carbonylgruppen enthält, bilden können, und das gegebenenfalls 1 oder 2 ankondensierte gesättigte, ungesättigte oder aromatische, carbocyclische oder heterocyclische Ringe trägt; wobei das Ringsystem und die ggf. ankondensierten Ringe durch 1, 2 oder 3 Reste aus der Gruppe OH, NH₂, Phenyl, CN, Cl, Br, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₂-C₄-Acyl und Carbamoyl substituiert sein

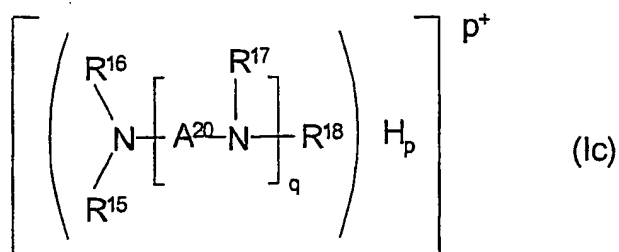
15 können, beispielsweise vom Pyrrolidin-, Imidazolidin-, Hexamethylenimin-, Piperidin-, Piperazin- oder Morpholin-Typ;

oder

wobei die Substituenten R⁹, R¹⁰ und R¹¹ zusammen mit dem N-Atom des

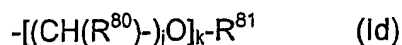
20 Ammoniumions ein fünf- bis siebengliedriges aromatisches Ringsystem, das ggf. noch weitere Heteroatome aus der Gruppe O, S und N oder Carbonylgruppen enthält, bilden können, und das gegebenenfalls 1 oder 2 ankondensierte gesättigte, ungesättigte oder aromatische, carbocyclische oder heterocyclische Ringe trägt, wobei das Ringsystem und die ggf. ankondensierten Ringe durch 1, 2
25 oder 3 Reste aus der Gruppe OH, NH₂, Phenyl, CN, Cl, Br, C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Alkoxy, C₂-C₄-Acyl und Carbamoyl substituiert sein können, beispielsweise vom Pyrrol-, Imidazol-, Pyridin-, Picolin-, Pyrazin-, Chinolin- oder Isochinolin-Typ.

30 Als substituiertes Ammonium kommt ferner das 1/p Äquivalent eines Ammoniumions der Formel (Ic) in Betracht



worin

R^{15} , R^{16} , R^{17} und R^{18} unabhängig voneinander Wasserstoff oder eine
 5 (Poly)alkylenoxygruppe der Formel (Id) bedeuten;



in der j die Zahl 2 oder 3 ist, k eine Zahl von 1 bis 100 ist, die Reste R^{80}
 10 Wasserstoff, C₁-C₄-Alkyl oder, sofern $k > 1$ ist, eine Kombination davon
 bedeuten können und der Rest R^{81} Wasserstoff, C₁-C₄-Alkyl oder die
 Gruppe $-(CH(R^{82})-)_iNH_2$ bedeutet, i die Zahl 2 oder 3 bedeutet und die
 Reste R^{82} Wasserstoff, C₁-C₄-Alkyl oder eine Kombination davon
 bedeuten;

15 q eine Zahl von 1 bis 10, vorzugsweise 1, 2, 3, 4 oder 5 ist;

p eine Zahl von 1 bis 5, wobei $p \leq q+1$ ist;

A^{20} einen verzweigten oder unverzweigten C₂-C₆-Alkylrest bedeutet; oder
 worin A^{20} , wenn $q > 1$ ist, auch eine Kombination von verzweigten oder
 unverzweigten C₂-C₆-Alkylresten sein kann.

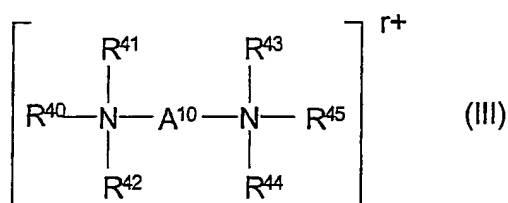
20

Als substituiertes Ammoniumion kommt ferner ein sich von einer Polyaminoamido-
 oder Polyaminoverbindung ableitendes Ammoniumion in Betracht, das einen
 solchen Anteil an reaktionsfähigen Polyaminogruppen hat, dass der Aminindex
 zwischen 100 und 800 mg KOH pro g der Polyaminoamido- oder
 25 Polyaminoverbindung beträgt, wie es beispielsweise in der DE-A-27 39 775
 offenbart wird.

Als substituiertes Ammoniumion kommt ferner ein Kation eines polymeren Ammoniumsalzes mit einem mittleren Molekulargewicht von 500 bis 2.500.000, das in Wasser oder in C₁-C₄-Alkohol löslich ist, wie es beispielsweise in der DE-A-42 14 868 offenbart wird, in Betracht.

5

Als substituiertes Ammoniumion kommt ferner das 1/r Äquivalent eines von einem Diamin abgeleiteten Ammoniumions der Formel (III) in Betracht



10

wie es beispielsweise in der WO 01/14479 offenbart wird, und worin

R⁴⁰ C₆-C₃₀-Alkyl, bevorzugt lineares C₈-C₂₀-Alkyl, oder C₆-C₃₀-Alkenyl, bevorzugt linear, bedeutet,

15 R⁴¹ eine freie Valenz, Wasserstoff, C₁-C₃₀-Alkyl, C₂-C₃₀-Alkenyl, C₃-C₃₀-Cycloalkyl, C₆-C₁₄-Aryl oder C₇-C₃₈-Aralkyl bedeutet,

R⁴², R⁴³ und R⁴⁵ gleich oder verschieden sind und C₁-C₆-Alkyl, bevorzugt Methyl, C₃-C₃₀-Cycloalkyl, C₆-C₁₄-Aryl oder C₇-C₃₈-Aralkyl bedeutet,

R⁴⁴ eine freie Valenz, Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, bevorzugt Methyl, C₃-C₃₀-Cycloalkyl, C₆-C₁₄-Aryl oder C₇-C₃₈-Aralkyl bedeutet,

20

mit der Maßgabe, dass R⁴¹ und R⁴⁴ nicht gleichzeitig eine freie Valenz bedeuten,

r die Zahl 2, oder für den Fall, dass R⁴¹ oder R⁴⁴ eine freie Valenz bedeutet, die Zahl 1 bedeutet,

25

A¹⁰ C₁-C₁₂-Alkylen oder C₂-C₁₄-Alkenylen bedeutet, bevorzugt 2, 3 oder 4 C-Atome enthält, insbesondere 3;

oder

R⁴¹ und R⁴³ zusammen mit den zwei Stickstoffatomen, an die sie geknüpft sind, und mit A¹⁰ einen Ring bilden, bevorzugt Piperazinyl;

und/oder

R⁴⁴ und R⁴⁵ zusammen mit dem Stickstoffatom, an das sie geknüpft sind, einen Ring bilden, bevorzugt Piperidiny, Morpholinyl, Piperazinyl oder N-(C₁-C₆-Alkyl)-piperazinyl.

5

Die in der Definition vor R⁴⁰ bis R⁴⁵ genannten Reste sind bevorzugt unsubstituiert oder sind mit Substituenten aus der Gruppe OH, C₁-C₆-Alkyl, bevorzugt Methyl, C₁-C₆-Alkoxy, CN und Halogen, besonders Chlor oder Brom, substituiert.

Aryl bedeutet bevorzugt Phenyl, Aralkyl bevorzugt Benzyl oder 2-Phenylethyl und

10 Cycloalkyl bevorzugt Cyclopentyl oder Cyclohexyl.

Bevorzugt sind solche Ionen der Formel (III), in der R⁴¹ und R⁴⁴ Wasserstoff und R⁴², R⁴³ und R⁴⁵ Methyl bedeuten, besonders bevorzugt solche Ionen der Formel (III), in der R⁴¹ bis R⁴⁵ Methyl bedeuten. Weiterhin bevorzugt sind solche Ionen der Formel (III), die sich von Aminen natürlicher Öle und Fette, wie Kokosöl, Maisöl,

15 Getreideöl, Fisch- oder Walfischtran, besonders aus Talgfett, ableiten.

Bevorzugt ist A⁴ + ein protoniertes tertiäres Amin, das aus Ölen und Fetten wie Talg, Kokosöl, Maisöl, Getreideöl, Fisch- oder Walfischtran gewonnen wurde, und ist beispielsweise Triisooctylamin, Dimethyltalgfettamin, Dimethylsojaamin,

20 Dimethyloctadecylamin oder hydriertes Monomethyl-di(talgfettamin) oder ein alkoxyliertes Derivat eines Fettamins, beispielsweise Talgalkyldi(2-hydroxyethyl)amin, Polyoxyethylen(5)talgamin, Polyoxyethylen(8)oleylamin, N,N',N'-Tris(2-hydroxyethyl)-N-talg-1,3-diaminopropan, N,N',N'-Polyoxyethylen(12)-N-talg-1,3-diaminopropan;

25 oder A⁴ + ist bevorzugt ein quaternäres Ammoniumion, das sich vorzugsweise von den aus obigen Ölen und Fetten gewonnen Aminen oder alkoxylierten Fettaminen ableitet, beispielsweise durch Methylierung oder durch Umsetzung mit Benzylchlorid, und ist beispielsweise Stearylbenzyl- oder Cocosalkyl-dimethylbenzylammonium oder -2,4-dichlorbenzylammonium, Hexadecyl-, Stearyl-,

30 Dodecyl- oder Cetyltrimethylammonium, Di-hydriertes Talgfettalkyl-, Dicocosalkyl- oder Distearyl-dimethylammonium, Oleyl- oder Kokos-di(2-hydroxyethyl)-methylammonium, hydriertes Polyoxyethylen(15)talgmethylammonium, N,N,N',N',N'-Pentamethyl-N-talg-1,3-propandiammonium, permethyliertes

- N-Stearyldiethylentriamin, permethyliertes N-Stearyltriethylentetramin, N-(3-Dodecyloxy-2-hydroxypropyl)octadecyldimethylammonium, Methyl-tri(2-octyl)ammonium, N,N-Di-(beta-stearoylethyl)-N,N-dimethylammonium, Laurylpyridinium, 2-Hydroxy-[5-chlor-, 5-isoctyl-, 5-t-butyl- oder n-nonyl-]1,3-xylylen-bispyridinium,
- 5 2-Methoxy-5-isoctyl-1,3-xylylen-bispyridinium, 2-Hydroxy-5-isoctyl-1,3-xylylen-bischinolinium, 2-Hydroxy-5-isoctyl-1,3-xylylen-bisisochinolinium oder Behenyltrimethylammonium;
- oder A^4+ ist bevorzugt ein Phosphoniumion wie Hexadecyltributylphosphonium,
- 10 Ethyltrioctylphosphonium oder Tetrabutylphosphonium;
- wobei die ursprünglichen Anionen der eingesetzten quaternären Ammoniumverbindungen oder Phosphoniumverbindungen beispielsweise Halogenid, Sulfat, Alkoxysulfat, Alkoxyphosphat gewesen sein können.
- 15 Von besonderem Interesse sind weiterhin Pigmentdispergatoren der Formel (IIh), bei denen das dem Ammoniumion $N^+R^9R^{10}R^{11}R^{12}$ zugrunde liegende Amin ein primäres oder sekundäres Amin, insbesondere Mischungen primärer und sekundärer Amine mit gegebenenfalls gemischten Kohlenwasserstoffresten natürlich vorkommender Öle und Fette wie Talg, Kokosöl, Maisöl, Getreideöl,
- 20 Fisch- oder Walfischtran oder Holzharz, ist; konkret zu nennen sind beispielsweise Ammoniak, Methylamin, Triethylamin, Butylamine, Dibutylamine, Tributylamin, Hexylamine, Dodecylamin, Stearylamin, Diethylamin, Di-n-butylamin, Ethylendiamin, Anilin, N-Methylanilin, Benzylamin, Phenylethylamin, Cyclohexylaminoethylamin, 2-Cyclohexyl-aminopropylamin,
- 25 3-Stearylaminopropylamin, 2-Dimethylaminoethylamin, 2-Diethylaminoethylamin, 2-Dipropylaminoethylamin, 2-Dibutylaminoethylamin, 3-Dimethylaminopropylamin, 3-Diethylaminopropylamin, 3-Cyclohexylaminopropylamin, N-Methylpiperazin, N-Aminopropylmorpholin, N-Aminoethylpiperidin, N-Aminoethylpyrrolidin, N-Aminopropylpipercolin, 4-Diethylamino-1-methylbutylamin-(1), Lauryl-, Kokos-
- 30 oder Talgfettamin, Lauryl-, Oleyl- oder Talgfettpropylendiamin, Talgfettdipropylentriamin, Talgfetttripropylentetraamin, 1,1,3,3-Tetramethylbutylamin, primäre Amine mit tertiären C_{16} - C_{22} -Alkylgruppen, N,N-Bis-aminopropyl-talgfettamin, 2-Ethylhexoxypropylamin oder Dehydroabietylamin.

Insbesondere bevorzugt sind Pigmentdispergatoren der allgemeinen Formel (II),
worin A¹ eine Phthalimidomethylengruppe der Formel (Ile), eine
Imidazolylmethylengruppe der Formel (IIc), eine Aminomethylen-, eine
N-Methylaminomethylen-, eine N,N-Dimethylaminomethylen-, eine
5 N-Ethylaminomethylen oder eine N,N-Diethylaminomethylengruppe der Formel
(IIb), oder eine Ammoniumsulfonatgruppe der Formel (IIh) bedeutet.

Anionische Gruppen der als Hilfsmittel eingesetzten nichtpigmentären- und
pigmentären Dispergatoren, Tenside oder Harze können auch verlackt werden,
10 beispielsweise durch Ca-, Mg-, Ba-, Sr-, Mn- oder Al-Ionen oder durch quaternäre
Ammoniumionen. Dies kann vor oder nach dem Finish geschehen.

Mit Füllstoffe bzw. Extender sind eine Vielzahl von Substanzen gemäß DIN 55943
und DIN EN 971-1 gemeint, beispielsweise die verschiedenen Typen von Talk,
15 Kaolin, Glimmer, Dolomit, Kalk, Bariumsulfat oder Titandioxid. Dabei hat sich die
Zugabe besonders vor der Mahlung des Rohpigments oder vor der Pulverisierung
der getrockneten Pigmentzubereitung bewährt.

Bewährt hat sich auch der Zusatz von geringen Mengen an Zusatzstoffen aus der
20 Gruppe Phthalimid, Phthalsäureanhydrid, hydriertes Holzharz und
Glycerlmonooleat bei der Mahlung.

Nach dem Finish kann die Suspension noch einer mechanischen oder
thermischen Behandlung unterzogen werden, beispielsweise eine Dispergierung
25 mittels einer Perlmühle oder, bevorzugt nach Entfernen des Lösemittels mittels
Wasserdampfdestillation, die Zugabe von weiteren Hilfsmitteln oder das erwähnte
Verlacken von anionischen Gruppen bei erhöhter Temperatur.

Die erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen lassen sich zum Pigmentieren von
30 hochmolekularen organischen Materialien natürlicher oder synthetischer Herkunft
einsetzen, beispielsweise von Kunststoffen, Harzen, Lacken, Anstrichfarben,
elektrophotographischen Tonern und Entwicklern, Elektretmaterialien, Farbfilter
sowie von Tinten, Druckfarben und Saatgut.

- Hochmolekulare organische Materialien, die mit den erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen pigmentiert werden können, sind beispielsweise Celluloseverbindungen, wie beispielsweise Celluloseether und -ester, wie Ethylcellulose, Nitrocellulose, Celluloseacetate oder Cellulosebutyrate, natürliche
- 5 Bindemittel, wie beispielsweise Fettsäuren, fette Öle, Harze und deren Umwandlungsprodukte, oder Kunstharze, wie Polykondensate, Polyaddukte, Polymerisate und Copolymerisate, wie beispielsweise Aminoplaste, insbesondere Harnstoff- und Melaminformaldehydharze, Alkydharze, Acrylharze, Phenoplaste und Phenolharze, wie Novolake oder Resole, Harnstoffharze, Polyvinyle, wie
- 10 Polyvinylalkohole, Polyvinylacetale, Polyvinylacetate oder Polyvinylether, Polycarbonate, Polyolefine, wie Polystyrol, Polyvinylchlorid, Polyethylen oder Polypropylen, Poly(meth)acrylate und deren Copolymerisate, wie Polyacrylsäureester oder Polyacrylnitrile, Polyamide, Polyester, Polyurethane, Cumaron-Inden- und Kohlenwasserstoffharze, Epoxidharze, ungesättigte
- 15 Kunstharze (Polyester, Acrylate) mit den unterschiedlichen Härtemechanismen, Wachse, Aldehyd- und Ketonharze, Gummi, Kautschuk und seine Derivate und Latices, Casein, Silikone und Silikonharze; einzeln oder in Mischungen.
- Dabei spielt es keine Rolle, ob die erwähnten hochmolekularen organischen Verbindungen als plastische Massen, Schmelzen oder in Form von
- 20 Spinnlösungen, Dispersionen, Lacken, Anstrichstoffen oder Druckfarben vorliegen. Je nach Verwendungszweck erweist es sich als vorteilhaft, die erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen als Blend oder in Form von Präparationen oder Dispersionen zu benutzen. Bezogen auf das zu pigmentierende, hochmolekulare organische Material setzt man die
- 25 erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen in einer Menge von 0,05 bis 30 Gew.-%, vorzugsweise 0,1 bis 15 Gew.-%, ein.

- Die erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen sind auch geeignet als Farbmittel in elektrophotographischen Tonern und Entwicklern, wie beispielsweise Ein- oder
- 30 Zweikomponentenpulvertönern (auch Ein- oder Zweikomponenten-Entwickler genannt), Magnettoner, Flüssigtoner, Latextoner, Polymerisationstoner sowie Spezialtoner.

Typische Tonerbindemittel sind Polymerisations-, Polyadditions- und Polykondensationsharze, wie Styrol-, Styrolacrylat-, Styrolbutadien-, Acrylat-, Polyester-, Phenol-Epoxidharze, Polysulfone, Polyurethane, einzeln oder in Kombination, sowie Polyethylen und Polypropylen, die noch weitere Inhaltsstoffe, wie Ladungssteuermittel, Wachse oder Fließhilfsmittel, enthalten können oder im nachhinein mit diesen Zusätzen modifiziert werden.

Des weiteren sind die erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen geeignet als Farbmittel in Pulver und Pulverlacken, insbesondere in triboelektrisch oder elektrokinetisch versprühbaren Pulverlacken, die zur Oberflächenbeschichtung von Gegenständen aus beispielsweise Metall, Holz, Kunststoff, Glas, Keramik, Beton, Textilmaterial, Papier oder Kautschuk zur Anwendung kommen. Als Pulverlackharze werden typischerweise Epoxidharze, carboxyl- und hydroxylgruppenhaltige Polyesterharze, Polyurethan- und Acrylharze zusammen mit üblichen Härtern eingesetzt. Auch Kombinationen von Harzen finden Verwendung. So werden beispielsweise häufig Epoxidharze in Kombination mit carboxyl- und hydroxylgruppenhaltigen Polyesterharzen eingesetzt. Typische Härterkomponenten (in Abhängigkeit vom Harzsystem) sind beispielsweise Säureanhydride, Imidazole sowie Dicyandiamid und deren Abkömmlinge, verkappte Isocyanate, Bisacylurethane, Phenol- und Melaminharze, Triglycidylisocyanurate, Oxazoline und Dicarbonsäuren.

Gegenstand der Erfindung ist weiterhin die Verwendung der erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen als Farbmittel für Drucktinten, insbesondere für Ink-Jet-Tinten.

Unter Ink-Jet-Tinten versteht man sowohl Tinten auf wässriger (einschließlich Mikroemulsionstinten) und nicht-wässriger („solvent-based“) Basis, UV-härtbare Tinten sowie solche Tinten, die nach dem Hot-Melt-Verfahren arbeiten.

Ink-Jet-Tinten auf Lösungsmittelbasis enthalten im wesentlichen 0,5 bis 30 Gew.-%, vorzugsweise 1 bis 15 Gew.-%, einer oder mehrerer der erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen, 70 bis 95 Gew.-% eines organischen Lösungsmittels oder Lösungsmittelgemisches und/oder einer hydrotropen

Verbindung. Gegebenenfalls können die lösemittelbasierenden Ink-Jet-Tinten Trägermaterialien und Bindemittel enthalten, die im „Solvens“ löslich sind, wie z.B. Polyolefine, Natur- und Synthetikgummi, Polyvinylchlorid, Vinylchlorid/Vinylacetat-Copolymerisate, Polyvinylbutyrale, Wachs/Latex-Systeme
5 oder Kombinationen dieser Verbindungen.

Gegebenenfalls können die lösungsmittelbasierenden Ink-Jet-Tinten noch Bindemittel und weitere Zusatzstoffe enthalten, wie z.B. Netzmittel, Entgaser/Entschäumer, Konservierungsmittel und Antioxidantien enthalten.

- 10 Mikroemulsionstinten basieren auf organischen Lösemitteln, Wasser und gegebenenfalls einer zusätzlichen Substanz, die als Grenzflächenvermittler wirkt (Tensid). Mikroemulsionstinten enthalten 0,5 bis 30 Gew.-%, vorzugsweise 1 bis 15 Gew.-%, einer oder mehrerer der erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen, 0,5 bis 95 Gew.-% Wasser und 0,5 bis 95 Gew.-% organische Lösungsmittel
15 und/oder Grenzflächenvermittler.

- UV-härtbare Tinten enthalten im wesentlichen 0,5 bis 30 Gew.-% einer oder mehrerer der erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen, 0,5 bis 95 Gew.-% Wasser, 0,5 bis 95 Gew.-% eines organischen Lösungsmittels oder
20 Lösungsmittelgemisches, 0,5 bis 50 Gew.-% eines strahlungshärtbaren Bindemittels und gegebenenfalls 0 bis 10 Gew.-% eines Photoinitiators.

- Hot-Melt-Tinten basieren meist auf Wachsen, Fettsäuren, Fettalkoholen oder Sulfonamiden, die bei Raumtemperatur fest sind und bei Erwärmen flüssig
25 werden, wobei der bevorzugte Schmelzbereich zwischen ca. 60 und ca. 140°C liegt.

- Hot-Melt-Ink-Jet-Tinten bestehen im wesentlichen aus 20 bis 90 Gew.-% Wachs und 1 bis 10 Gew.-% einer oder mehrerer der erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen. Weiterhin können 0 bis 20 Gew.-% eines zusätzlichen
30 Polymers (als „Farbstofflöser“), 0 bis 5 Gew.-% Dispergiermittel, 0 bis 20 Gew.-% Viskositätsveränderer, 0 bis 20 Gew.-% Plastifizierer, 0 bis 10 Gew.-% Klebrigkeitszusatz, 0 bis 10 Gew.-% Transparenzstabilisator (verhindert z.B. die Kristallisation des Wachses) sowie 0 bis 2 Gew.-% Antioxidans enthalten sein.

Die erfindungsgemäßen Drucktinten, insbesondere Ink-Jet-Tinten, können hergestellt werden, indem die erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen in das Mikroemulsionsmedium in das nicht-wässrige Medium oder in das Medium zur Herstellung der UV-härtbaren Tinte oder in das Wachs zur Herstellung einer Hot-Melt-Ink-Jet-Tinte eindispersiert wird. Zweckmäßigerweise werden die dabei erhaltenen Drucktinten für Ink-Jet-Anwendungen anschließend filtriert (z.B. über einen 1 µm Filter).

Weiterhin sind die erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen auch als Farbmittel für Farbfilter, sowohl für die additive wie auch für die subtraktive Farberzeugung, sowie als Farbmittel für elektronische Tinten („electronic inks“ bzw. „e-inks“) oder „electronic paper“ („e-paper“) geeignet.

Bei der Herstellung sogenannter Farbfilter, sowohl reflektierender wie durchsichtiger Farbfilter, werden Pigmente in Form einer Paste oder als pigmentierte Photoresists in geeigneten Bindemitteln (Acrylate, Acrylester, Polyimide, Polyvinylalkohole, Epoxide, Polyester, Melamine, Gelantine, Caseine) auf die jeweiligen LCD-Bauteilen (z.B. TFT-LCD= Thin Film Transistor Liquid Crystal Displays oder z.B. ((S) TN-LCD = (Super) Twisted Nematic-LCD) aufgebracht. Neben einer hohen Thermostabilität ist für eine stabile Paste bzw. einem pigmentierten Photoresist auch eine hohe Pigmentreinheit Voraussetzung. Darüber hinaus können die pigmentierten Color Filter auch durch Ink Jet-Druckverfahren oder andere geeignete Druckverfahren aufgebracht werden.

Die erfindungsgemäßen Pigmentzubereitungen zeichnen sich aus durch ihre hervorragenden coloristischen und rheologischen Eigenschaften, insbesondere Flockungsstabilität, Dispersierbarkeit, Rheologie, Glanz, Transparenz und Farbstärke. Sie sind in vielen Anwendungsmedien leicht und bis zu hohen Feinheiten dispergierbar. Solche Pigmentdispersionen zeigen hervorragende rheologische Eigenschaften selbst bei hoher Pigmentierung der Lack- und insbesondere der Druckfarbenkonzentrate. Mit ihnen lassen sich Lackierungen und insbesondere Drucke von hoher Farbstärke, hohem Glanz, hoher Transparenz und mit ausgezeichneten Echtheitseigenschaften erzielen.

Zur Beurteilung der Eigenschaften der Pigmente auf dem Lacksektor in wasserfreien, lösemittelbasierenden Lacksystemen wurden aus der Vielzahl der bekannten Lacke ein Alkyd-Melaminharz-Lack auf Basis eines mittelöligen Alkydharzes und eines butanolveretherten Melaminharzes (AM), ausgewählt.

- 5 Zur Beurteilung der Eigenschaften der Pigmente auf dem Lacksektor in wässrigen Lacksystemen wurde aus der Vielzahl der bekannten Lacksysteme ein wässriger Lack auf Polyurethanbasis (PUR) ausgewählt.

- 10 Zur Beurteilung der Eigenschaften der Pigmente auf dem Druckfarbengebiet wurden aus der Vielzahl der bekannten Drucksysteme ein Nitrocellulose-Alkohol-Tiefdrucksystem mit einer hohen Pigmentkonzentration von 28 Gew.-% Pigment, bezogen auf Mahlgut, beim Dispergieren zum Druckfarbenkonzentrat (NC-A-HK) gewählt.

- 15 Die Bestimmung der coloristischen Eigenschaften erfolgte nach DIN 55986. Die Bestimmung der Farbtiefe erfolgt im Vergleich zur 1/3 Standardfarbtiefe nach DIN 53235.

Die Rheologie des Mahlguts eines Lackes nach der Dispergierung (millbase-Rheologie) wurde visuell anhand der folgenden fünfstufigen Skala bewertet.

20

- 5 dünnflüssig
- 4 flüssig
- 3 dickflüssig
- 2 leicht gestockt

- 25 1 gestockt

Die Bestimmung der Überlackierbarkeit erfolgte nach DIN 53221.

Die Bestimmung der Viskosität eines Lackes erfolgte nach dem Verdünnen des Mahlguts auf die Pigmentendkonzentration mit dem Viskospatel nach Rossmann,

- 30 Typ 301 der Firma Erichsen.

In den folgenden Beispielen und Prüfvorschriften bedeuten Prozentangaben Gewichtsprozent und Teile Gewichtsteile, sofern nicht anders angegeben.

Prüfvorschriften zur Prüfung der dynamischen Viskosität und der Thixotropie im Mahlgut (Druckfarbenkonzentrat 28 gew.-%ig) und zur Bestimmung der 1/3 Standardfarbtiefe:

5 a) Herstellung der 28 %igen Druckfarbenkonzentrate

In einen 250 ml PE-Plastikbecher \varnothing 55 mm x 125 mm mit Steckdeckel werden 150 g Zirkoniummischoxidperlen (69 % ZrO_2 , 31 % amorphes SiO_2) mit Durchmesser 1,0 bis 1,25 mm eingefüllt und 28,00 g Pigmentzubereitung, 36,00 g
10 Tiefdruckfirnis (1), bestehend aus 25,0 % Nitrocellulose A500 (nach ISO 14 446, Norm 27A) und 75,0 % Ethanol wasserfrei, und 36,00 g Lösemittelgemisch, bestehend aus 98,0 % Ethanol 99,9 %ig und 2,0 % Ethylacetat 99,9 %ig eingewogen. Die Mischung wird mit dem Disperser DAS 200 K der Firma LAU GmbH, Hemer, durch ellipsenförmige Schüttelbewegungen bei 660 U/min für
15 45 Minuten dispergiert (Lüftungsstufe 1, d.h. die Temperatur bei der Dispergierung steigt nicht über 40°C). Mit einem Sieb werden die Zirkoniummischoxidperlen abgesiebt.

20 b) Bestimmung von Viskosität und Thixotropie der 28 %igen Druckfarbenkonzentrate

Die Dispergierkonzentrate werden 24 Stunden bei RT (21°C – 25°C) gelagert und vor der Messung für 30 Minuten bei 23°C temperiert. Viskosität und Thixotropie der Dispergierkonzentrate werden mit einem Rotationsviskosimeter Haake RS75
25 oder RS1 der Firma Haake, Karlsruhe, gemessen. Die Messgeometrie ist ein koaxiales Zylindersystem gemäß DIN 53019/ISO 3219. Während der gesamten Messung wird die Probe im Gerät bei (23 \pm 0.1) °C temperiert. Es wird eine lineare Rampe des Geschwindigkeitsgefälles gefahren von 0 bis 250 sec^{-1} in 180 sec mit mindestens 50 linear gestuften Messwerten, und im direkten Anschluss
30 wieder eine lineare Rampe zurück von 250 auf 0 sec^{-1} in 180 sec, mit weiteren mindestens 50 linear gestuften Messwerten. Der Viskositätswert wird im aufsteigenden Ast bei 200 sec^{-1} durch Interpolation der Messpunkte ermittelt. Der Thixotropie-Wert wird als Differenz der Flächen unter den Kurven Schubspannung

in Pa gegen Geschwindigkeitsgefälle in sec^{-1} , im aufsteigenden und im absteigenden Ast der Rampe, ermittelt und in Pa/sec angegeben.

- c) Ermittlung der zum Erreichen von 1/3 Standardfarbtiefe benötigten
5 Pigmentkonzentration ausgehend von 28 %igen Druckfarbenkonzentraten

Das 28 %ige Druckfarbenkonzentrat (siehe Punkt a) wird mit einem Gemisch bestehend aus einem Teil Ethanol (wasserfrei) und einem Teil eines Tiefdruckfirnisses (2) (bestehend aus 30,0 % Nitrocellulose A 400 (65 %ig
10 ethanolfeucht) nach ISO 14 446, Norm 30A, 4,0 % Genomoll 140 (Dibutylphthalat) 8,0 % 1-Methoxy-2-propanol und 58,0 % Ethanol wasserfrei) auf 10 % Pigmentkonzentration verschnitten. Mit dieser Druckfarbe wird mittels eines Klischees mit einer Gravurtiefe von 29 μm ein Druck erstellt und die Farbstärke im Vergleich zur 1/3 Standardfarbtiefe ermittelt. Dann wird die zum
15 Druckfarbenkonzentrat zugegebene Menge Tiefdruckfarnis (3) (bestehend aus einem Teil Ethanol (wasserfrei) und einem Teil Tiefdruckfarnis (2), so lange erhöht, bis 1/3 Standardfarbtiefe erreicht ist. Dabei wird jeweils erneut von dem 28 %igen Druckfarbenkonzentrat ausgegangen.

Aus den eingesetzten Mengen errechnet sich die Pigmentkonzentration.

20 Druckmaschine: Tiefdruck-Probedruckmaschine, Modell "Labratester",
Fa. N. Schläfli, CH-4800 Zofingen
Bedruckstoff: Algro Finess 80 g/m^2
Druckgeschwindigkeit: 125 Skalenteile
Druckplatte: Klischee mit Gravurtiefe 29 μm .

25 Angaben zum 29 μm -Feld des gravierten Klischees:

X-Diagonale: 178 μm

y-Diagonale: 126 μm

Tiefe: 29 μm

Raster: 70 % Flächendeckung

30 Winkel: 30°

Volumenfläche: 11,8 ml/m^2

Beispiel 1

A) Mahlung und saure Ausrührung

550 Teile Rohpigment P. Blue15, 550 Teile Natriumsulfat und 120 Teile

- 5 Diethylenglykol werden in einer Schwingmühle 90 min mit Eisenstangen vermahlen. Das Mahlgut wird in 4000 Teilen 5 %iger wässriger Schwefelsäure für 2 h bei 90°C gerührt. Die Suspension wird filtriert und mit Wasser salzfrei gewaschen. Es werden 740,6 Teile 60,4 %igen Presskuchens des Präpigments erhalten.

10

B) Finish

165,6 Teile Presskuchen 60,4 %ig, aus A) werden in 620 Teilen tert.-Amylalkohol und 350,2 Teilen Wasser suspendiert. Es werden 4,2 Teile Natriumhydroxid und 15,4 Teile wässriger Presskuchen 32,4 %ig einer Kupferphthalocyaninsulfonsäure
15 mit einem durchschnittlichen Substitutionsgrad von 1,5 Sulfonsäuregruppen pro Kupferphthalocyaninrest zugegeben und auf 150°C erhitzt. Bei 150°C wird 2 Stunden gerührt, dann wird der Amylalkohol abdestilliert, die Suspension filtriert, der Presskuchen salzfrei gewaschen. Man erhält 239 Teile Presskuchen 40,4 %ig der Phthalocyaninpigmentzubereitung.

20

C) Trocknung

59 Teile eines Presskuchens aus B) werden bei 80°C getrocknet. Man erhält 23,8 Teile Phthalocyaninpigmentzubereitung.

Im AM-Lacksystem erhält man farbstarke, transparente und grünstichig-blaue

- 25 Lackierungen, die Rheologie des Mahlguts des Lackes wird mit 5 bewertet, die Glanzmessung ergibt den Wert 77 und die Viskosität des Lackes beträgt 4,0 sec. Im PUR-Lacksystem sind die Lackierungen ebenfalls farbstark, transparent und grünstichig-blau, die Überlackierbarkeit ist sehr gut und die Rheologie wird mit 3 bewertet.

- 30 Im NC-A-HK-Drucksystem werden farbstarke, transparente und grünstichig-blaue Drucke mit hohem Glanz erhalten, die Viskosität des Druckfarbenkonzentrats nach der Anreibung ist sehr niedrig.

D) Nachbehandlung

79,7 Teile eines Presskuchens aus B) werden in 250 Teilen Wasser angeteigt und auf 80°C erwärmt. Es werden 7,7 Teile wässriger Presskuchen 32,4 %ig einer Kupferphthalocyaninsulfonsäure mit einem durchschnittlichen Substitutionsgrad von 1,5 Sulfonsäuregruppen pro Kupferphthalocyaninrest zugegeben und 1 Stunde bei 80°C gerührt. Die Suspension wird filtriert, der Presskuchen gewaschen und getrocknet. Man erhält 32,6 Teile

Phthalocyaninpigmentzubereitung.

Im AM-Lacksystem erhält man farbstarke, transparente und grünstichig-blaue

- 10 Lackierungen, die Rheologie des Mahlguts des Lackes wird mit 5 bewertet, die Glanzmessung ergibt den Wert 55 und die Viskosität des Lackes beträgt 3,3 sec. Im NC-A-HK-Drucksystem werden farbstarke, transparente und grünstichig-blaue Drucke mit hohem Glanz erhalten, die Viskosität des Druckfarbenkonzentrats nach der Anreibung ist sehr niedrig.

15

Messergebnisse

Die Tabelle zeigt die Messergebnisse für drei handelsübliche Produkte und für die Beispiele 1C und 1D:

Pigment	Pigmentkonzentration bei 1/3 Standardfarbtiefe	Dyn. Viskosität bei Scherrate von 200 s ⁻¹ [mPas]	Thixotropie [Pa/s]
Beispiel 1C	6,2 Gew.-%	128	345
Beispiel 1D	6,4 Gew.-%	80	17
Handelsprodukt 1	6,2 Gew.-%	229	1511
Irgalite Blue GLVO	6,0 Gew.-%	263	2011

20

Das Handelsprodukt 1 wurde analog JP 57-12067 Beispiel 5 hergestellt.

@Irgalite Blue GLVO ist ein Produkt der Ciba Spezialitäten Chemie AG und ist eine Pigmentzubereitung enthaltend ein Kupferphthalocyanin und ein mit der Aminomethylengruppe der Formel (IIb) substituiertes Kupferphthalocyanin als

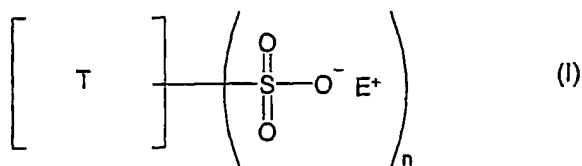
- 25 Pigmentdispersator.

Patentansprüche:

- 1) Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung, enthaltend ein Kupferphthalocyaninpigment und mindestens einen Pigmentdispergator aus der
5 Gruppe der Kupferphthalocyaninsulfonsäuren und Kupferphthalocyaninsulfonsäuresalze, gekennzeichnet durch
 - a) eine dynamische Viskosität von höchstens 180 mPas, und/oder durch eine Thixotropie von höchstens 800 Pa/s, wobei die dynamische Viskosität und die Thixotropie mit einem Rotationsviskosimeter bei einer Temperatur von
10 23°C in einer Pigmentdispersion, bestehend aus 28 Gew.-% der Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung (trocken), 9 Gew.-% Nitrocellulose (nach ISO 14 446, Norm 27A), 62,3 Gew.-% Ethanol und 0,7 Gew.-% Ethylacetat, bestimmt wird, und gekennzeichnet durch
 - 15 b) eine Farbstärke, die so hoch ist, dass eine Druckfarbe, bestehend aus einem Ethanol/Nitrocellulose-Tiefdruckfirnis (enthaltend 75 bis 85 Gew.-% Ethanol und 9 bis 11 Gew.-% Nitrocellulose nach ISO 14 446, Norm 27A und 30A im Verhältnis 2 zu 7,5) und einem Gehalt an Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung (trocken), bezogen auf das Gesamtgewicht der
20 Druckfarbe, von höchstens 6,6 Gew.-% die 1/3-Standardfarbtiefe nach DIN 53235 des entsprechenden Farbtönen erreicht.
- 2) Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung nach Anspruch 1, gekennzeichnet durch eine dynamische Viskosität von höchstens 150 mPas und/oder durch eine
25 Thixotropie von höchstens 600 Pa/s.
- 3) Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung nach Anspruch 1 oder 2, gekennzeichnet durch eine Farbstärke, die so hoch ist, dass eine Druckfarbe, bestehend aus einem Ethanol/Nitrocellulose-Tiefdruckfirnis (enthaltend 75 bis
30 85 Gew.-% Ethanol und 9 bis 11 Gew.-% Nitrocellulose nach ISO 14 446, Norm 27A und 30A im Verhältnis 2 zu 7,5) und einem Gehalt an Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung (trocken), bezogen auf das Gesamtgewicht der Druckfarbe,

von höchstens 6,5 Gew.-% die 1/3-Standardfarbtiefe nach DIN 53235 des entsprechenden Farbtönen erreicht.

- 4) Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung nach Anspruch 1, gekennzeichnet durch
- a) eine dynamische Viskosität von höchstens 150 mPas, und durch eine Thixotropie von höchstens 450 Pa/s, und gekennzeichnet durch
- b) eine Farbstärke, die so hoch ist, dass eine Druckfarbe, bestehend aus einem Ethanol/Nitrocellulose-Tiefdruckfirnis (enthaltend 75 bis 85 Gew.-% Ethanol und 9 bis 11 Gew.-% Nitrocellulose nach ISO 14 446, Norm 27A und 30A im Verhältnis 2 zu 7,5) und einem Gehalt an Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung (trocken), bezogen auf das Gesamtgewicht der Druckfarbe, von höchstens 6,4 Gew.-% die 1/3-Standardfarbtiefe nach DIN 53235 des entsprechenden Farbtönen erreicht.
- 5) Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, dass der Pigmentdispersator eine Verbindung der allgemeinen Formel (I) ist,



worin

- T einen Kupferphthalocyaninrest darstellt, der mit 1 bis 4 Chloratomen substituiert oder vorzugsweise chlorfrei ist;
- n eine Zahl von 1 bis 4 darstellt;
- E⁺ H⁺ oder das Äquivalent M^{s+}/s eines Metallkations M^{s+} bedeutet, wobei s eine der Zahlen 1, 2 oder 3 ist.

- 6) Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, dass das Kupferphthalocyaninpigment 0 bis 6 Gew.-% Chlor enthält.
- 5 7) Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 6, enthaltend 0,1 bis 25 Gew.-%, vorzugsweise 0,5 bis 20 Gew.-%, bezogen auf das Gewicht des Kupferphthalocyaninpigments, an Pigmentdispergatoren aus der Gruppe der Kupferphthalocyaninsulfonsäuren und deren Salze.
- 10 8) Verfahren zur Herstellung einer Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, dass ein Kupferphthalocyanin-Rohpigment durch ein Verfahren aus der Gruppe Trockenmahlung und Salzknetung unter Bildung eines Präpigments feinverteilt
- 15 wird und dann das Präpigment einer Finish-Behandlung in einer Mischung aus Wasser und einem organischen Lösemittel bei alkalischem pH, bei erhöhter Temperatur und in Gegenwart mindestens eines Pigmentdispergators aus der Gruppe der Kupferphthalocyaninsulfonsäuren und Kupferphthalocyaninsulfonsäuresalze unterzogen wird.
- 20 9) Verwendung einer Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 7 zum Pigmentieren von hochmolekularen organischen Materialien, beispielsweise von Kunststoffen, Harzen, Lacken, Anstrichfarben, elektrophotographischen Tonern und Entwicklern,
- 25 Elektretmaterialien, Farbfilter sowie von Tinten, Druckfarben und Saatgut.
- 10) Hochmolekulares organisches Material, enthaltend 0,05 bis 30 Gew.-% einer Kupferphthalocyanin-Pigmentzubereitung nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 7.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No
PCT/EP 03/13690

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
IPC 7 C09B67/20 C09B67/22 C09D11/02

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)
IPC 7 C09B C09D

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	EP 0 638 615 A (TOYO INK MFG CO) 15 February 1995 (1995-02-15) the whole document	1-10
A	EP 0 761 770 A (CIBA GEIGY AG) 12 March 1997 (1997-03-12) cited in the application abstract; examples	1-10
A	US 5 296 034 A (DIETZ ERWIN ET AL) 22 March 1994 (1994-03-22) abstract; examples 1,2,11	1-10
A	US 4 313 766 A (BARRACLOUGH RONALD ET AL) 2 February 1982 (1982-02-02) abstract; examples	1-10

☐ Further documents are listed in the continuation of box C.

☒ Patent family members are listed in annex.

* Special categories of cited documents:

- "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- "E" earlier document but published on or after the international filing date
- "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- "T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art
- "&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

19 April 2004

Date of mailing of the international search report

28/04/2004

Name and mailing address of the ISA
European Patent Office, P.B. 5918 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Dauksch, H

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No
PCT/EP 03/13690

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
EP 0638615	A	15-02-1995	JP 7053889 A	28-02-1995
			CA 2129793 A1	11-02-1995
			DE 69425303 D1	24-08-2000
			DE 69425303 T2	30-11-2000
			EP 0638615 A2	15-02-1995
			ES 2149844 T3	16-11-2000
EP 0761770	A	12-03-1997	US 5725649 A	10-03-1998
			AU 712340 B2	04-11-1999
			AU 6215096 A	06-03-1997
			BR 9603539 A	12-05-1998
			CA 2184033 A1	27-02-1997
			CZ 9602491 A3	12-03-1997
			DE 69610678 D1	23-11-2000
			DE 69610678 T2	15-03-2001
			EP 0761770 A2	12-03-1997
			ES 2152494 T3	01-02-2001
			JP 9124963 A	13-05-1997
US 5296034	A	22-03-1994	DE 59308597 D1	02-07-1998
			DK 574792 T3	22-03-1999
			EP 0574792 A1	22-12-1993
			JP 6073300 A	15-03-1994
			KR 255973 B1	01-05-2000
US 4313766	A	02-02-1982	CA 1134105 A1	26-10-1982
			DE 3061493 D1	03-02-1983
			DK 234280 A	02-12-1980
			EP 0020306 A2	10-12-1980
			JP 55161864 A	16-12-1980

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP 03/13690

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES
IPK 7 C09B67/20 C09B67/22 C09D11/02

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierte Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)

IPK 7 C09B C09D

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

EPO-Internal

C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A	EP 0 638 615 A (TOYO INK MFG CO) 15. Februar 1995 (1995-02-15) das ganze Dokument	1-10
A	EP 0 761 770 A (CIBA GEIGY AG) 12. März 1997 (1997-03-12) in der Anmeldung erwähnt Zusammenfassung; Beispiele	1-10
A	US 5 296 034 A (DIETZ ERWIN ET AL) 22. März 1994 (1994-03-22) Zusammenfassung; Beispiele 1,2,11	1-10
A	US 4 313 766 A (BARRACLOUGH RONALD ET AL) 2. Februar 1982 (1982-02-02) Zusammenfassung; Beispiele	1-10

☐ Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen

☒ Siehe Anhang Patentfamilie

* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :

A Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist

E älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist

L Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)

O Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht

P Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

T Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist

X Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderscher Tätigkeit beruhend betrachtet werden

Y Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderscher Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist

* & * Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

19. April 2004

Absenddatum des internationalen Recherchenberichts

28/04/2004

Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde
Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Beauftragter

Dauksch, H

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Akdenzeichen
PCT/EP 03/13690

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
EP 0638615 A	15-02-1995	JP 7053889 A	28-02-1995
		CA 2129793 A1	11-02-1995
		DE 69425303 D1	24-08-2000
		DE 69425303 T2	30-11-2000
		EP 0638615 A2	15-02-1995
		ES 2149844 T3	16-11-2000
EP 0761770 A	12-03-1997	US 5725649 A	10-03-1998
		AU 712340 B2	04-11-1999
		AU 6215096 A	06-03-1997
		BR 9603539 A	12-05-1998
		CA 2184033 A1	27-02-1997
		CZ 9602491 A3	12-03-1997
		DE 69610678 D1	23-11-2000
		DE 69610678 T2	15-03-2001
		EP 0761770 A2	12-03-1997
		ES 2152494 T3	01-02-2001
US 5296034 A	22-03-1994	JP 9124963 A	13-05-1997
		DE 59308597 D1	02-07-1998
		DK 574792 T3	22-03-1999
		EP 0574792 A1	22-12-1993
		JP 6073300 A	15-03-1994
US 4313766 A	02-02-1982	KR 255973 B1	01-05-2000
		CA 1134105 A1	26-10-1982
		DE 3061493 D1	03-02-1983
		DK 234280 A	02-12-1980
		EP 0020306 A2	10-12-1980
		JP 55161864 A	16-12-1980